PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

2000-328220

(43) Date of publication of application: 28.11.2000

(51)Int.Cl.

C23C 2/26 C23C C23C

(21)Application number: 11-137380

(71)Applicant: SUMITOMO METAL IND LTD

(22)Date of filing:

18.05.1999

(72)Inventor: TOKI TAMOTSU

TAKEBAYASHI HIROSHI

ISHIGAKI HAJIME

(54) GALVANIZED STEEL SHEET AND ITS PRODUCTION

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To provide a galvannealed steel sheet which is free of the damage of plating layers at the time of pressing and is overall excellent in formability, chemical conversion treatability, etc.

SOLUTION: The galvanized steel sheet has films consisting of zinc oxide, zinc carbonate and zinc hydroxide on the plating layer surfaces at ≥50 mg/m2 in total in terms of zinc. The steel sheet may be easily produced by bringing a solution containing 0.5 to 100 g/liter Zn ions and 0.05 to 5 wt.% hydrogen peroxide and having a pH 4.5 to 7 and bath temperature ≤45° C into contact with the galvanizing layers, then blowing gas containing carbon dioxide thereto. The contact of the carbon dioxide of the gas to be blown is more preferably specified to ≥0.1 vol.%.

LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

05.06.2001

[Date of sending the examiner's decision of

rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

3346338

[Date of registration]

06.09.2002

[Number of appeal against examiner's decision

of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's

decision of rejection]

[Date of extinction of right]

(19)日本国特許庁(JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号 特開2000-328220 (P2000-328220A)

(43)公開日 平成12年11月28日(2000.11.28)

(E1) I + C1 7								# 1 # / db			
(51) Int.Cl. ⁷	- /	饑別記号	F I					テーマュード(参考)			
C 2 3 C	2/26		C 2 3		2/ 2 6			4 K 0 2 4			
	2/06			. :	2/06			4 K O 2 6			
	2/40			:	2/40	•		4K027			
	22/06	•		2	2/06			4 K O 4 4			
	22/76			22/76							
		審査師	京 未請求	請求項	の数3	OL	(全 7 頁) 最終頁に続く			
(21)出願番		特顧平11-137380	(71) 出	人類と	000002	118					
					住友金	属工業	株式会社				
(22)出顧日		平成11年5月18日(1999.5.18)			大阪府	大阪市	中央区北浜	4丁目5番33号			
		·	(72) §	明者	土岐	保	•	•			
							北海4丁目	5番33号 住友金			
					属工業			,			
			(72) \$	明者	竹林			v			
							北近4千日!	5番33号 住友金			
		•			属工業						
			(74) (1	I HR	1000813		irr. 3				
			(142)11	₩±/ \	弁理士		.				
		and the second			开理工	山畑					
	-										
								最終頁に続く			

(54) 【発明の名称】 亜鉛系めっき鋼板およびその製造方法

(57)【要約】

【課題】 プレス加工時にめっき層の損傷が無く、成形性、化成処理性などが総合的に優れた合金化溶融亜鉛めっき鋼板およびその製造方法を提供する。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 めっき層表面に、酸化亜鉛と炭酸亜鉛および水酸化亜鉛からなる皮膜を、亜鉛として合計で50mg/m²以上備えたことを特徴とするプレス成形性に優れた亜鉛系めっき鋼板。

【請求項2】 亜鉛系めっき層に、Znイオン:0.5 ~100g/リットル、過酸化水素:0.05%~5重量%を含有し、pHが4.5~7の範囲にある溶液を接触させ、炭酸ガスを含有する気体を吹き付けて、めっき層表面に、酸化亜鉛と炭酸酸化および水酸化亜鉛からなる皮 10 膜を、亜鉛として合計で50mg/m²以上備えさせることを特徴とするプレス成形性に優れた亜鉛系めっき鋼板の製造方法。

【請求項3】 吹き付ける気体の炭酸ガス含有量が0. 1体積%以上であることを特徴とする請求項2に記載の プレス成形性に優れた亜鉛系めっき鋼板の製造方法。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、自動車、家電製品、建築物等の素材として好適な、プレス成形性に優れ 20 た亜鉛系めっき鋼板およびその製造方法に関する。

[0002]

【従来の技術】亜鉛系めっき鋼板は耐食性に優れた安価な材料であるので自動車、家電製品、建築物等の素材として大量に使用されている。中でも合金化溶融亜鉛めっき鋼板は耐食性に加えて、塗装下地としての化成処理性、塗装性、溶接性、接着性などの諸性能が優れているので自動車外装材など要求性能が厳しい用途にも広く使用されている。

【0003】めっき層表面が純亜鉛である場合や合金化 30 溶融亜鉛めっき層であっても Fe 含有量が少ない亜鉛合金相(ζ相)である場合には、めっき層表面が軟質であるため、亜鉛系めっき鋼板がプレス成形される際にめっき層とプレス金型表面と間で凝着現象が生じて鋼板の摺動性が劣化し、めっき剥離現象(フレーキング)やプレス割れが発生しやすいという問題がある。

【0004】他方、めっき層のFe含有量が多い合金化溶融亜鉛めっき層である場合には、鋼板/めっき界面近傍に硬質な合金相(Γ相、Γι相、δια相など)が形成され、プレス成形される際にめっき層の粉化(パウダリング)が発生しやすくなる。パウダリングが発生すると金型にめっき剥離片が付着し押込み疵の原因となる。このため、亜鉛系めっき鋼板、特に合金化溶融亜鉛めっき鋼板をプレス成形する際にはこれらの問題が発生しないような改善策が求められている。

【0005】このような問題点を解決するために、めっき層表面にさらに金属めっきを施したり、各種の酸化物を付着させるなどの方法で、金型とめっき層との金属接触を防止し、更にはプレス油と金属石鹸を形成することにより、めっき層と金型との凝着現象を防止し、金型と 50

めっき層との摺動性を改善する技術が開示されている。 【0006】特問平3-287784号公報には、 再8

【0006】特開平3-287784号公報には、亜鉛酸化物を亜鉛として $3\sim500$ mg/m 2 、M n酸化物をMnとして $5\sim500$ mg/m 2 、りん酸とM o酸化物、V酸化物、V酸化物の1種または2種以上をP、M o、WまたはVとして1000 mg/m 2 以下含有する酸化物からなる皮膜を表面に備えたプレス成形性、化成処理性、溶接性に優れた合金化溶融亜鉛めっき鋼板が開示されている。

【0007】特開平4-202786号公報および特開 平4-202787号公報には、合金化溶融亜鉛めっき 層の上に鉄系合金電気めっき層を形成するめっき鋼板の 製造方法が開示されている。これらは、合金化溶融亜鉛 めっき層の上に、表面に微細な凹凸を有する電気めっき 層を中間めっき層として設け、その上に鉄系合金電気めっきを施す方法であり、上記中間めっき層の効果により、プレス成形時に生じやすいめっき層の亀裂を防止し、電着塗装性と成形性を向上させることを目的としたものである。

【0008】特開平3-291366号公報には、溶融 亜鉛めっきし、合金化処理した鋼板を、過酸化水素: 0.01~5重量%、Fe³:0.01g/リナル以上含 有し、pHが4以下である水溶液に接触させることにより、めっき層表面に酸化物被膜を形成させてスポット溶接性と化成処理性を改善する合金化溶融亜鉛めっき鋼板の製造方法が開示されている。

【0009】特開平8-158066号公報には、亜鉛系めっき層の上にFe-Ni-O系皮膜を備えた亜鉛系めっき鋼板が開示されている。この皮膜は、その付着量が上記皮膜中の金属元素の合計量換算で $10\sim1500$ mg/ m^2 の範囲内にあり、酸素を $0.5\sim30$ %含有する皮膜を備えるものである。

[0010]

【発明が解決しようとする課題】しかしながらこれまでに開示されている亜鉛系めっき鋼板に潤滑性を付与する 後処理法には以下のような問題があり、必ずしも満足な ものではなかった。

【0011】 亜鉛めっき層の摺動性改善のみが目的であれば、硬質でプレス油との相性がよい皮膜、例えば Ni、 Mn酸化物、極圧添加剤としても実績がある硫化油脂などの S 化合物、塩素化パラフィンなどの C 1 化合物、リン酸亜鉛カルシウムなどの C a 化合物等を含有する皮膜をめっき層表面に備えさせる方法がある。

【0012】しかしながらこれらの皮膜を有する鋼板は、自動車外層用途などでの使用実績が十分ではないため、実用化に際しては慎重な事前評価が必要とされる。即ち、これら鋼板の実用化に際しては、化成処理性能、接着剤による接着性能、各種環境下での耐食性能など、広範な条件での諸性能を厳格に確認する必要があるうえ、最終評価として実車試験などが必要とされることも

ある。これ等の評価には、多大の経費を要するうえ、評価結果を確定し実用段階に至るまでに長期間を要する。

【0013】また、特開平3-287784号公報に記載された鋼板は化成処理時に一部の金属酸化物が溶解し、化成処理液を汚染するという問題がある。特開平4-202787号公報に記載された製造方法では、溶融めっきした後さらに電気めっき層を複数層備えさせる必要があるため製造コストが高い。特開平3-291366号公報に記載された製造方法ではめっき皮膜から溶出するFe^{2*}の影響10により、過酸化水素が消費され液寿命短くなり、酸化物形成時の操業性を著しく低下させるという問題があった。特開平8-158066号公報に開示されている鋼板は、酸化剤や大気とオゾンの混合雰囲気中で加熱して、酸素含有量を調整して得られる物であるため、酸化剤の補給管理や加熱処理に必要な工程数の増加などのために製造コストが高くなるという問題があった。

【0014】本発明の目的は、上記のような問題点を解決し、プレス加工に際してその表面の損傷が無く、成形性、化成処理性などが総合的に優れた合金化溶融亜鉛め 20っき鋼板およびその製造方法を提供することにある。

[0015]

【課題を解決するための手段】酸化亜鉛を主体とする亜鉛酸化物は、自動車用素材としての品質評価が確立している亜鉛系めっき鋼板の表面に従来から存在するものであり、化成処理性や接着性に悪影響を及ぼささないことが十分に実証されている。従ってめっき層表面に酸化亜鉛を主体とする皮膜を備えていれば、めっき鋼板としての性能の最終的な確認に際して実車試験などの長期試験を簡略化できるという利点がある。

【0016】このような観点から本発明者らは、化成処理性や接着性などプレス成形性以外の性能を低下させずに摺動性を改善する後処理として亜鉛酸化物を主体とする亜鉛化合物皮膜の有用性に着目し、設備改造などを必要とせず安価に所望の亜鉛化合物を備えさせる方法を詳細に研究した。

【0017】めっき層を酸化剤を含有する溶液に浸漬するとめっき皮膜の溶出により酸化剤が還元されて固液界面でpHが上昇し、表面に安定な酸化亜鉛を主体とする亜鉛酸化物皮膜が形成される。しかも溶液から引き上げ 40られためっき層表面に付着している液膜中には、亜鉛化合物の形成に寄与するZnイオンが多量に含有されている。このめっき層表面の液膜に炭酸ガスを含有する気体を吹き付けることにより、液膜中のZnイオンを炭酸亜鉛としてめっき表面に固定し、短時間の浸漬処理で所望の付着量の皮膜を備えさせることができる。この皮膜には通常、水酸化亜鉛も含有される。

【0018】この方法によればプレス成形性、化成処理性、電着塗装性等が実証された良好な被膜処理が得られるうえ、液寿命が長く安定した生産が可能でありコスト

も安いという利点がある。

【0019】この方法において、処理溶液のpHを中性 領域としてめっき層の溶解を抑制することにより、めっ き層に含まれているFeの溶出が抑制され、溶液中の酸 化剤の消費が抑制されるので溶液の寿命を長く保つこと ができる。

【0020】本発明はこれらの知見を基にして完成されたものであり、その要旨は下記(1)に記載のプレス成形性に優れた亜鉛系めっき鋼板ならびに(2)および(3)に記載のその製造方法にある。

【0021】(1)めっき層表面に、酸化亜鉛と炭酸亜鉛および水酸化亜鉛からなる皮膜を亜鉛として合計で50mg/m²以上備えたことを特徴とするプレス成形性に優れた亜鉛系めっき鋼板。

【0022】(2) 亜鉛系めっき層に、2n7オン: $0.5\sim100$ g/リットル、過酸化水素: $0.05\%\sim5$ 重量%を含有し、 $pH:4.5\sim7$ 、浴温が45 $^{\circ}$ $^{\circ}$ C以下である溶液を亜鉛系めっき層に接触させた後、炭酸ガスを含有する気体を吹き付けて、めっき層表面に、酸化亜鉛と炭酸亜鉛および水酸化亜鉛からなる皮膜を亜鉛として合計で50 m g/m² 以上備えさせることを特徴とする亜鉛系めっき鋼板の製造方法。

【0023】(3)吹き付ける気体の炭酸ガス含有量が 0.1体積%以上であることを特徴とする上記(2)に 記載の亜鉛系めっき鋼板の製造方法。

[0024]

【発明の実施の形態】以下に本発明の実施の形態を詳細 に説明する。なお、化学組成を表す%表示は特に断らな い限り重量%を意味する。

【0025】めっき母材:めっき母材となる鋼板の種類は特に限定するものではないが、公知の冷間圧延鋼板や熱間圧延鋼板が好適である。母材の化学組成はTi、Nbなどを必要に応じて含有させた極低炭素鋼、低炭素鋼、あるいは、さらにSi、Mn、P、Cr、Ni、Cu、Ti、Nb、Vなどを適宜含有させた合金鋼などが適用できる。

【0026】めっき層:めっき層は公知の亜鉛系めっき層であればよく、めっき金属種はZnの他に、Fe、Al、Mg、Ni、Cr、Si、Mn、Pb、Sb、Snおよびミッシュメタルからなる群の内の1種または2種以上を含有する亜鉛系合金めっきが適用できる。めっき方法は任意であり、溶融めっき、電気めっき、蒸着めっき、無電解めっきなど公知のものでよい。中でも、安価であるので溶融めっきが好適である。

【0027】めっき層をFe-Zn合金化溶融亜鉛めっきとする場合は、めっき層のFe合有量をめっき層の重量に対して $8\sim15$ %とするのがよい。Fe合有量が8%に満たない場合には、めっき層の表面近傍に ζ 相が残存する可能性が高い。 ζ 相は粗大な柱状晶を形成しやすく、めっき層の表面が粗くなり、めっき鋼板のプレス成

50

10

形性が損なわれることがあるので好ましくない。より好ましくは9%以上である。Fe含有量が15%を超えるとプレス成形時にパウダリングが発生しやすくなるのでよくない。より好ましくは12%以下である。

【0028】めっき層にはA1を0.05~0.15% 含有させるのがよい。これは、めっき母材を溶融亜鉛め っき浴に浸漬した際に、母材との界面に合金層が形成さ れるのを抑制するのに有効である。

【0029】めっき層表面の酸化亜鉛、炭酸亜鉛および水酸化亜鉛からなる皮膜の付着量が多いほどプレス成形性改善効果が得られる。その付着量が亜鉛としての合計で50mg/m²以上である場合に特に良好である。従って本発明の亜鉛系めっき鋼板では、そのめっき層表面に、酸化亜鉛と炭酸亜鉛および水酸化亜鉛からなる亜鉛化合物を、亜鉛としての合計量で50mg/m²以上備えたものとする。好ましくは100mg/m²以上である。

【0030】さらに、プレス成形性改善効果は、亜鉛化合物中の炭酸亜鉛の含有量が亜鉛として5mg/m²以上である場合が特に良好である。水酸化亜鉛はめっき層を酸化剤を含有する水溶液に接触させる過程で形成されるものであり、亜鉛化合物の形成促進に有効である。炭酸亜鉛と水酸化亜鉛の存在は薄膜X線法により確認できる。

【0031】本発明の亜鉛系めっき鋼板は、以下の方法で製造するのが好適である。母材には、溶融めっき法、電気めっき法、蒸着めっき法、無電解めっき法など公知の方法でめっきを施す。めっき面は母材の両面または片面のみのいずれでもよい。めっきの付着量は任意であるが、付着量制御の容易さやパウダリングを抑制するなどの観点から片面当たり30~150g/m²とするが好ましい。

【0032】処理液:上記の亜鉛系めっき層に、Znイオンを0.5~100g/リットル、過酸化水素を0.05~5重量%含有し、pHが4.5~7である溶液(処理液)を接触させる。

【0033】処理液中のZnイオン含有量が0.5g/リットルに満たない場合にはめっき層表面への亜鉛化合物の形成が不十分となり、めっき層の摺動性を十分には改善できない。このため、Znイオン含有量は0.5g/リットル以上、好ましくは2g/リットル以上とする。Znイオン含有量が100g/リットルを超えると摺動性改善効果が飽和するうえ、コストが高くなるので好ましくない。このため、Znイオン含有量は100g/リットル以下とする。好ましくは50g/リットル以下である。

【0034】過酸化水素の濃度が0.05%に満たない場合には、めっき層表面への亜鉛化合物の形成が不十分となり、めっき層の摺動性を十分には改善できない。このため過酸化水素の濃度は0.05%以上とする。好ましくは0.1%以上である。過酸化水素の濃度が5%を50

超えると摺動性改善効果が飽和するうえ、コストが高くなるので好ましくない。このため、過酸化水素の濃度は5%以下とする。好ましくは2%以下である。

【 0 0 3 5 】 Z n イオンの含有量は、 Z n (S O .) ・ 7 H₂ O 、 Z n C l₂ 等の Z n イオン源の処理原液への添加量により容易に調整できる。

【0036】Feを数%含有するめっき層が溶出すると、めっき層のFeがFe"として溶出し、過酸化水素と反応して過酸化水素が過度に消費され、処理液の寿命が短くなる。処理液寿命を長くするには、めっき層を処理液に接触させた際のめっき層の溶出を極力防止する必要がある。従って処理液のpHは4.5以上、好ましくはpH:5.0以上とする。pHが7を超えると過酸化水素の酸化性が増し、自己酸化反応が生じて処理液の寿命が短くなるので処理液のpHは7以下とする。

【0037】処理液のpH管理に際しては酸の単独添加を避けるのがよい。強酸塩である硫酸根や塩素イオンは、Znイオンの供給源として混入する以上には添加しないことが重要である。また、処理液の温度は好ましくは45℃以下、さらに好ましくは40℃以下とするのがよい。

【0038】処理液をめっき層に接触させる方法は特に限定するものではなく、処理液中にめっき層を浸漬させる方法(浸漬法)、めっき層に処理液をスプレーする方法(スプレー法)あるいは処理液をロールコーターで塗布する方法などいずれでもよい。

【0039】めっき層に処理液を接触させた後、めっき層表面に付着している処理液膜に炭酸ガスを含有する気体を吹き付け、液膜中に溶解しているZnイオンにCOzを接触させ、酸化亜鉛と共に炭酸亜鉛を生成させる。炭酸亜鉛の生成を促進するためには、吹き付ける気体の炭酸ガス濃度を0.03体積%以上とするのがよい。

【0040】炭酸ガスの濃度を0.1%体積以上にすると、炭酸亜鉛としての固定率が上昇し、摺動性が著しく改善されるのでなおよい。炭酸ガス濃度は100%でも構わない。

【0041】大気中には通常0.033体積%程度の炭酸ガス含有がされているので、処理液に吹き付ける気体としては空気を使用できる。炭酸ガス濃度を大気以上に高めるには、例えば加熱炉等から排出される燃焼排ガスなどを使用すれば効率的である。窒素ガスと炭酸ガスとの混合気体等でも構わない。

【0042】めっき層に残存している処理液に上記気体を吹き付けた後の処理は任意におこなえばよく、例えばその後の水洗・乾燥については、通常一般に行われている方法でよい。

[0043]

【実施例】C:0.004%、Si:0.01%、Mn:0.25%、P:0.01%、S:0.01%、Ti:0.035%を含有する厚さ0.7mmの極低炭素

10

Ti添加鋼板を母材とし、これに付着量が片面当たり60g/m²となる溶融亜鉛めっきを施して溶融亜鉛めっきの酸板(GI)を作製した。また、これを500℃に加熱し、Fe:9%、残部がZnからなる合金化溶融のから間圧延鋼板を脱脂、酸洗した後電気亜鉛めっき組成で付着量が片面当たり45g/m²の電気亜鉛めっきととのg/リットル、硫酸アンモニウム30g/リットルを含有し、pH:3、浴温度:45℃のめっき浴を使用し電気・カー部を300℃に加熱し、Fe含有量を15%としたZnーFe合金めっき皮膜を有する合金化電気亜鉛板の一部を300℃に加熱し、Fe含有量を15%としたZnーFe合金めっき皮膜を有する合金化電気亜鉛めっき鋼板(EGA)を作製した。これらのめっき鋼板から100mm角の試験片を多数採取した。

【0044】処理液として2nイオンと過酸化水素を種々の割合で有する水溶液を1リットルずつ作成した。処理液の2nイオン含有量は硫酸亜鉛と塩化亜鉛を使用して調整した。過酸化水素濃度は、過酸化水素を30%含有する市販の水溶液を所定量添加して調整した。比較例として処理液のpHを4.5未満に下げる場合には98%硫酸を用いてpHを調整した。試験片を処理液に15秒間浸漬して引き上げ、圧力0.05kg/cm²の気体を吹き付けた。気体としては炭酸ガス濃度を変更した大気や炭酸ガスを含有しない窒素ガスを用いた。気体を吹き付けた後、水道水を用いて30秒間水洗し、大気中で乾燥させた。

【0045】試験片への酸化亜鉛、炭酸亜鉛および水酸化亜鉛からなる皮膜の付着量は、試験片をBrzーCH30Hを0.5重量%含有する水溶液(温度は室温)に30浸漬し、めっき層を溶解し、残査を分離し、それを塩酸で再溶解し、これをICP分光分析法により分析して得た。上記付着量が亜鉛として50mg/m²以上であった場合を良好と判断した。

【0046】炭酸亜鉛の付着量は以下の方法で確認した。表面粗度がめっき鋼板と同レベルである冷間圧延鋼板に、炭酸亜鉛濃度が種々異なる水溶液をバーコーター

法で塗布し、乾燥させ、種々の範囲の炭酸亜鉛が付着した鋼板試料を作製した。試料表面の付着物を、インヒビターを含有する10%塩酸溶液に溶解し、得られた溶液をICP分光分析法で分析して2n付着量を測定した。また、同一試料について、その表面を傾斜角度を2°とする薄膜X線法で調査し、炭酸亜鉛の(104)面のピーク強度を測定した。両者の測定値から薄膜X線法による(104)面ピーク強度から2n付着量を推定する検量線を作製した。前記試験片表面の薄膜X線法による(104)面ピーク強度を測定し、上記検量線を用いてそれぞれの試験片表面の炭酸亜鉛付着量を求めた。

【0047】めっき鋼板の摺動性は、図1に示した高面 圧U成形試験装置を用いて鋼板をU成形する際のめっき 鋼板と金型との間の摩擦係数で評価した。

【0048】図1で符号1は試験片、2はダイス、5はポンチ、4はビード、6はしわ押さえである。試験片1をダイス2面上に置き、しわ押さえ6の下面に設けられたビード4を介して試験片1に種々のしわ押さえ力を作用させて試験片1をダイス面に押し付け、ポンチ5を下降させて試験片1をダイス満3内に押込むことにより試験片1をU型に成形する。試験片1の両面には市販の防錆油を2g/m²の割合で塗布し、ポンチ5の押込み速度は60mm/分とし、しわ押さえ力(P)を750~1500kgfの範囲で種々変更してU成形した際のポンチ5に作用させた成形力(F)を測定し、しわ押さえ力の変化に伴う成形力の変化がら鋼板表面と工具間の摩擦係数(μ)を求め、その大小でめっき層の摺動性を評価した。摩擦係数が0.23以下の場合を良好と判断した。

【0049】処理液の寿命は、建浴直後に浸漬した試験片(1枚目)と建浴後200枚に浸漬した試験片の亜鉛酸化物の合計量を測定し、200枚目の付着量が1枚目の付着量の90%以上であった場合を良好と判断した。

【0050】表1に試験条件とめっき鋼板の摩擦係数および処理液の寿命測定結果を示す。

[0051]

【表1】

144	Tue	処理被の性状				144	44.12.00.44	75.40					
起魔器	めっきの		H202	_	浴翼	次を	けけ気体 炭酸がス 濃度		化合物付: 200枚目 (b)	(*) x100	被 安命 判定	类 酸 般 船 者	摩擦 係数
号			(wi%)		9		(体積點)	(Inとし	Tag/m²)	(%)		状况	
1	GA	0. 3	0. 5	5	42	空気	0. 933	40	35	85	×	×	0. 35
2	GA.	0. 6	0. 5	5	42	空気	0. D33	330	300	91	0	0	0. 23
3	eν	1. 5	0. 5	5	42	空気	0. D33	370	340	92	0	0	0. 22
4	GA	2. 5	0, 5	5	42	空気	0. 033	380	350	92	0	0	0. 21
5	GA	1D ·	0, 5	5	42	空気	0. 033	390	370	95	0	0	0. 21
6	6A	25	0. 5	5	42	空気	0. 033	400	385	98	0	0	0. 21
7	6A	50	0. \$	5	42	空気	0. 033	420	410	98	0	0	0. 20
8	CV.	85	0. \$	5	42	空気	0. 033	450	440	- 98	0	0	D. 20
9	ev .	25	0. 03	5	47	空気	0. 033	45	35	18	×	×	0. 32
10	GA	25	0. 06	5	42	空気	0. 033	320	295	92	0	0	0. 23
11	GA	25	0. 5	5	42	空気	O. D33	400	385	95	0	0	0. 21
12	GA	25	4	5	42	空気	0. 033	440	430	98	0	0	0. 20
13	GA	25	6	6	42	空気	0. 033	440	435	99	0	0	D. 20
14	GA	25	0. 5	2	42	空気	0. 083	430	280	65	×	0	0. 20
15	GA	25	0. 5	4	42	空気	0. 033	420	315	75	×	0	0. 21
16	GA	25	D. 5	8	42	空気	0. 033	450	270	60	×	0	0. 19
17	GA	. 25	0. 5	6	42	空気	0. 033	390	380	97	0	0	0. 21
18	GA	25	0. 5	6	35	空気	0. 038	380	370	97	0	0	0. 22
19	GA	25	D. 5	5	42	_	0	35	35	100	0	×	0. 87
20	GA	25	D. 5	5	42	N2	0	40	35	88	0	×	0. 34
21	GA	25	0. 5	5	42	空気	0. 22	900	865	96	0	0	0. 09
22	GA	25	0. 5	5	42	空気	0. 55	1010	950	94	0	0	0. 07
23	GI ′	25	0. 5	5	42	空気	0. 033	420	400	95	0	0	0. 15
24	EC	25	D. \$	5	42	空気	0. 033	450	430	96	0	0	0.16
25	PGA	25	0. 5	5	42	空気	0033	380	360	95	0	0	0. 20

注1. めっきの種類観:GAは合金化溶液亜鉛めっき、GIは、溶液亜鉛めっき、 EGは電気亜鉛めっき、EGAは合金化電気亜鉛めっきを意味する。

- 2. 試験番号20はガスワイピングをしなかったものである。
- 3. 2ヵイオン機度の単位はg/リットルである。
- 4. 亜鉛化合物=酸化亜鉛+炭酸亜鉛+水酸化亜鉛。
- 5. 炭酸亜鉛付着状況欄:〇甲は5mg/m[®]以上、×甲は5mg/m[®]以下を表す。

【0052】表1からわかるように本発明の規定する条 件を満たす鋼板は摩擦係数が低く良好な摺動性を示し た。また、本発明が規定する条件範囲で処理した鋼板の 亜鉛酸化物の合計付着量は200枚の処理対象全体にお いて所望の量の炭酸亜鉛を含む亜鉛酸化物を有してお り、処理液の寿命もいずれも良好であった。これに対 し、亜鉛酸化物の付着量が50mg/m'に満たなかっ た試験番号1、9、19および20では摩擦係数が高か った。試験番号1および9は処理液の2nイオン濃度ま たは過酸化水素濃度が低すぎたものであり、試験番号1 9は気体を吹き付けなかったものであり、試験番号20 は炭酸ガスを含有しない窒素ガスを吹き付けたものであ 40 る。試験番号14および15では処理液のpHが4.5 に満たなかったために液寿命が短かった。試験番号16 は処理液のpHが7を超えた場合であるが、過酸化水素 の自己酸化現象により液寿命が短かった。

[0053]

【発明の効果】本発明の亜鉛系めっき鋼板は表面に酸化 亜鉛に加えて炭酸亜鉛もしくは炭酸亜鉛と水酸化亜鉛を 含有する十分な量の亜鉛酸化物を有しているので良好な 摺動性を備えており、プレス加工性が優れる。本発明の 亜鉛酸化物を有する鋼板は、特定組成の処理液と炭酸ガスを含有する気体とを用いることにより容易、かつ、安 価に製造できる。処理液寿命が長く操業性も良好であ り、低コストで製造できるので、自動車、家電製品、建 築物などの素材として好適である。

【図面の簡単な説明】

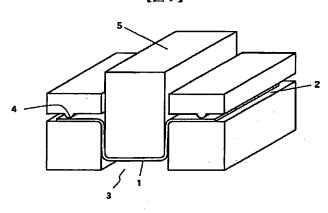
【図1】高面圧U型成形試験に使用する試験装置の概要 を示す斜視図である。

【符号の説明】

1:試験片、2:ダイス、3:ダイス溝、4:ビード、

5:ポンチ、6:しわ押さえ。





フロントページの続き

(51) Int.C1. C 2 3 C 28/00 C 2 5 D 5/26

5/48

(72)発明者 石垣 一 大阪市中央区北浜 4 丁目 5 番33号 住友金

大阪市中央区北浜 4 丁目 5 番33号 住友金属工業株式会社内

FI.

C 2 3 C 28/00 C 2 5 D 5/26 5/48

Fターム(参考) 4KO24 AAO5 BAO3 BBO2 BB15 BB18

BCO1 DBO1 DBO3 GAO8

 $4\texttt{K}026 \ \texttt{AA07} \ \texttt{AA12} \ \texttt{AA13} \ \texttt{AA22} \ \texttt{BA08}$

BB09 CA13 CA18 CA35 CA36

С

テーマコード(参考)

DAO2 DAO3 DAO6 DA11

4K027 AA02 AA22 AB02 AB26 AB28

AB42 AC73 AC82 AE23

4KO44 AAO2 ABO2 BA10 BA12 BBO3

BCO5 CA11 CA18 CA53 CA62